

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problems Mailbox.**

PRPARATION OF FLUORESCENT SUBSTANCE

Patent Number: JP56082878
Publication date: 1981-07-06
Inventor(s): TAKEDA TAKESHI; others: 01
Applicant(s): MATSUSHITA ELECTRIC IND CO LTD
Requested Patent: ☐ JP56082878
Application Number: JP19790161143 19791211
Priority Number(s):
IPC Classification: C09K11/475
EC Classification:
Equivalents: JP1293081C, JP60014061B

Abstract

PURPOSE: To obtain a fluorescent substance emitting green color, suitable for index tubes, having improved emission efficiency and brightness, and prepared by adding NaCl and KCl to a lanthanum thiogallate activated with cerium as a raw material, and calcining the mixture.

CONSTITUTION: 2wt% Sodium chloride or potassium chloride or both are added to a raw material of a fluorescent substance consisting of lanthanum thiogallate activated with cerium essentially. The resultant mixture is then calcined to give the aimed fluorescent substance of short afterglow, exhibiting green emission with excitation of electronic rays and ultraviolet rays, and having a greatly improved light output.

USE: A flying spot tube etc.

Data supplied from the esp@cenet database - 12

BEST AVAILABLE COPY

XP-002231001

AN - 1981-61333D [34]
AP - JP19790161143 19791211
CPY - MATU
DC - E12 L03
DR - 1678-U 1706-U
FS - CPI
IC - C09K11/47 ; H01J29/20
MC - E33-B E35-F L03-C02C
M3 - [01] A331 A657 A940 A980 C116 C540 C730 C801 C802 C803 C804 C805 C806
M411 M782 M903 Q010 Q454 Q613 R036
- [02] A111 A119 A940 C017 C100 C730 C801 C803 C804 C805 C806 C807 M411
M782 M903 M910 Q010 Q454 Q613 R036
PA - (MATU) MATSUSHITA ELEC IND CO LTD
PN - JP56082878 A 19810706 DW198134 004pp
- JP60014061B B 19850411 DW198519 000pp
PR - JP19790161143 19791211
XIC - C09K-011/47 ; H01J-029/20
AB - J56082878 A fluorescent material comprising lanthanum thiogallate
activated by Ce is mixed with NaCl and/or KCl and the mixt. is then
calcined.
- In an example, La_2S_3 (0.485 mol) was mixed with Ga_2S_3 (0.5mol) and
 $\text{Ce}(\text{CO}_3)_3$ (0.015 mol) and to the mixt. was added 2 wt.% NaCl. The
mixt. was charged into a quartz boat and calcined at 850 deg.C. in H_2S
atmos. for 4 hr. When excited by 10 KV electron beams and detected by
silicone PIN diode, the calcined prod. had luminescent output twice as
high as that of material free from NaCl.
- The fluorescent materials are excited by electron beams and U.V. rays
to emit green luminescence with after glow for a shorter time and with
high luminescence. The materials are suitable for flying spot tubes
and index tubes.
AW - FLYING SPOT TUBE
AKW - FLYING SPOT TUBE
IW - FLUORESCENT MATERIAL MANUFACTURE MIX LANTHANUM ACTIVATE CERIUM SODIUM
CHLORIDE POTASSIUM CHLORIDE
IKW - FLUORESCENT MATERIAL MANUFACTURE MIX LANTHANUM ACTIVATE CERIUM SODIUM
CHLORIDE POTASSIUM CHLORIDE
NC - 001
OPD - 1979-12-11
ORD - 1981-07-06
PAW - (MATU) MATSUSHITA ELEC IND CO LTD
TI - Fluorescent materials mfr. - by mixing lanthanum thiogallate activated
by cerium with sodium chloride and/or potassium chloride

⑬ 日本国特許庁 (JP)

⑭ 特許出願公開

⑫ 公開特許公報 (A)

昭56—82878

⑮ Int. Cl.³
C 09 K 11/475
// H 01 J 29/20

識別記号

庁内整理番号
7003—4H
7136—5C

⑯ 公開 昭和56年(1981)7月6日

発明の数 1
審査請求 未請求

(全 4 頁)

⑰ 螢光体の製造法

⑰ 特 願 昭54—161143

⑰ 出 願 昭54(1979)12月11日

⑰ 発 明 者 竹田武司

川崎市多摩区生田4896番地松下
技研株式会社内

⑰ 発 明 者 町田育彦

川崎市多摩区生田4896番地松下
技研株式会社内

⑰ 出 願 人 松下電器産業株式会社

門真市大字門真1006番地

⑰ 代 理 人 弁理士 中尾敏男 外 1 名

明 細 書

1、発明の名称

螢光体の製造法

2、特許請求の範囲

セリウム付活ランタニウムチオガレートを主成分とする螢光体の原材料中に、塩化ナトリウム及び塩化カリウムのうち少なくとも一方を添加した後焼成することを特徴とする螢光体の製造法。

3、発明の詳細な説明

本発明は、セリウムで付活したランタニウムチオガレートを母体とした螢光体の製造法に関するものであり、輝度の高い螢光体を得ることを目的とする。本発明による螢光体は電子線、及び、紫外線励起で緑色発光を示す短残光螢光体であり、特にフライングスポット管、インデックス管への応用に適するものである。

アンヌ・マリー、ロフロワ・ロザッチュ等の論文 (Mat. Res. Bull. Vol. 12, pp881—886, 1977) によれば、 La_2S_3 — Ga_2S_3 系には2つの化合物 $\text{La}_6\text{Ga}_{10}/_3\text{S}_{24}$ と LaGaS_3 が存在し、前

者はヘキサゴナル (格子定数 $a = 10.16 \text{ \AA}$, $c = 6.08 \text{ \AA}$) 後者は不明の構造を有すると報道されている。これらの化合物を螢光中心を形成するイオンで付活した螢光体に関する報告は全くないが、本発明者等は、先に LaGaS_3 がセリウム発光に対する良好な母体になりうる事を見出した。

本発明は、上記螢光体、すなわち、セリウム付活ランタニウムチオガレートの発光効率をさらに向上させる事を目的としてなされたものであり、上記螢光体を構成すべき原材料中に、塩化ナトリウム、塩化カリウムのうち少くとも一方を添加し、この混合物を焼成する事によって光出力の大幅な向上が見出された。以下、実施例に従い、本発明による螢光体の製造法について詳細を述べる。

(実施例 1)

硫化ランタン (La_2S_3) 0.485 モル、硫化カリウム (Ga_2S_3) 0.6 モル、炭酸セリウム ($\text{Ce}_2(\text{CO}_3)_3$) 0.015 モルの混合物に、塩化ナトリウム (NaCl) をそれぞれ 0, 0.6, 2, 4, 6 重量% (上記混合物に対し) 加えてよく混合し、これら5種の混

3

合物を850℃で4時間、 H_2S 中で石英ボートを用い焼成した。

これらの螢光体を10KVの電子線で励起し、光出力をシリコンPINダイオード(松下電子工業PN303)で検出した結果を第1図に示す。図に示された如く、 $NaCl$ の添加量と共に光出力は増大し、2重量%添加では無添加の場合に比べて倍以上の光出力が得られる。添加量が2重量%を越えて増加すると光出力は再び低下し、4重量%添加では無添加の場合とほぼ同程度の光出力になる。

第2図には、このようにして得られた螢光体の発光スペクトルを示す。 $NaCl$ 無添加の試料①は、504nmに単一のピークをもつ発光を示すが、 $NaCl$ の添加量と共に530nm附近の発光が強くなり(試料②試料③)、504nmのピークが短波長側に移動する傾向を示す。図に示された如く2重量%添加(試料④)では495nmと530nmに明瞭な2つのピークをもつ発光スペクトルを示す。

5

石英ボートを用い焼成した。第4図にこれらの螢光体からの光出力を示すが、 $NaCl$ 2.5重量%添加では、無添加の場合に比べ、約65%光出力が増大した。

(実施例3)

実施例1において、 $NaCl$ の代わりに塩化カリウム(KCl)を用い、添加量を2重量%とした。得られた螢光体の光出力は、第1図の縦軸と同じ単位で3.1であった。すなわち、無添加の場合に比べ約60%光出力が増大した。

(実施例4)

実施例1において、 $NaCl$ と KCl をそれぞれ1重量%ずつ添加した。得られた螢光体の光出力は、無添加の場合に比べ約80%増大した。

4、図面の簡単な説明

第1図、第4図は本発明の方法において発光出力に対する $NaCl$ 添加量の効果を示す図、第2図は本発明の方法による発光スペクトルを示す図、第3図は同螢光体の粉末X線パターンを示す図である。

粉末X線回折パターンの一部を第3図に示す。

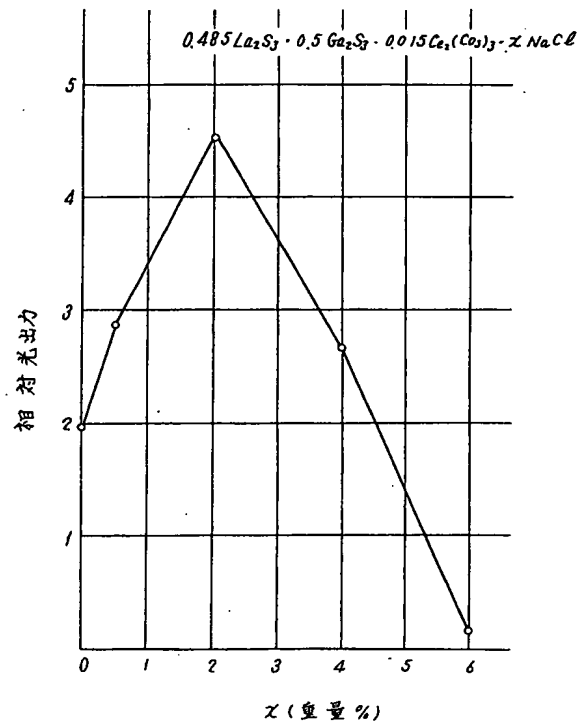
第3図aは、無添加の試料のX線回折パターンであり、アンヌ・マリー、ロクロー・ロザッチュ等の前記論文中に記載された構造不明の相($LaGaS_3$)と同一相によるものと推定される(以下、これをA相と称す)。

$NaCl$ の添加量と共に、上記A相は減少し、それに対し、第3図dに示したヘキサゴナル相と、新しい未同定の相(以下、これをU相と称す)が出現、成長する。

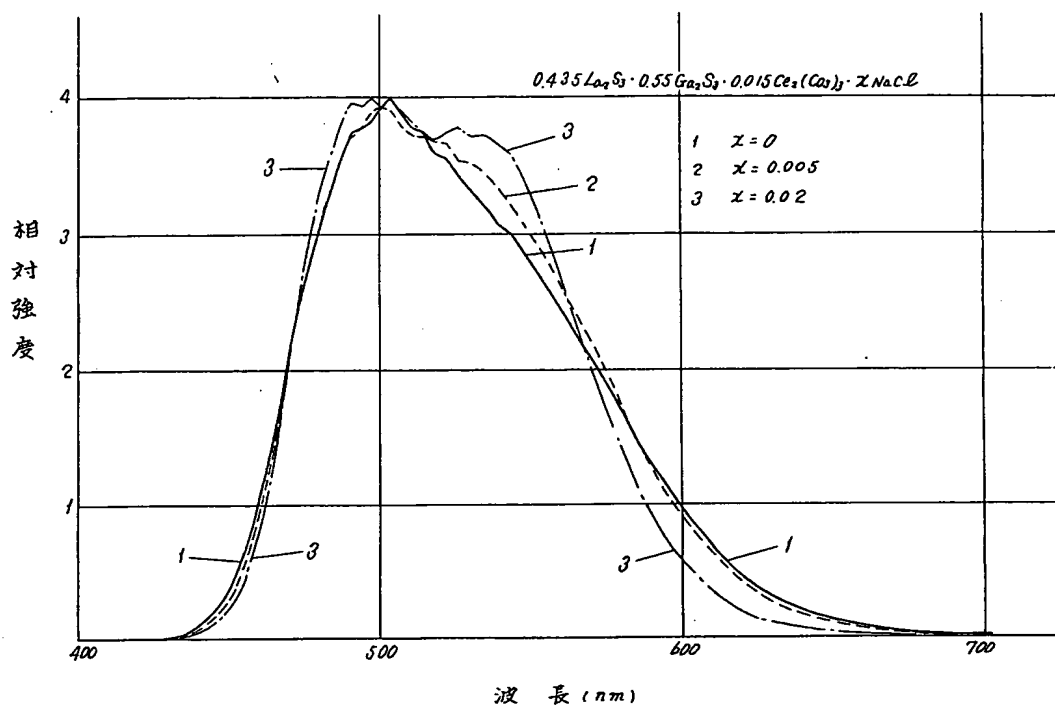
ヘキサゴナル $La_6Ga_{10/3}S_{24}$ 中の Co^{3+} は発光を示さない事が別の実験から確かめられているので、第2図に示された発光スペクトルの変化は、A相の減少とU相の増加に帰因するものと推定される。(実施例2)

La_2S_3 0.435 モル, Ga_2S_3 0.55 モル, $Co_2(CO_3)_3$ 0.015 モルの混合物に、 $NaCl$ をそれぞれ0, 0.5, 1, 2, 2.5, 3, 4重量%(上記混合物に対し)加えてよく混合し、これら7種の混合物を850℃で10時間、 H_2S 中で

第 1 図



第 2 図



第 3 図

